kythithpt.com
Thi thử online • Luyện như thi thật

ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN

(Đề thi có 2 trang)

GIỮA KỲ 1 - NĂM HỌC 2026–2027

MÔN: HÓA HỌC - LỚP 10

*Thời gian làm bài: **45 phút**, không kể thời gian phát đề*

Phát hành ngày 20/10/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.GK1.031

TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Nguyên tử sodium có hạt nhân gồm 11 proton và 12 neutron. Điện tích hạt nhân của nguyên tử ấy bằng

A. 12 + **B.** 23 + **C.** 11 + **D.** 22 +

Câu 2. Hiện tượng nào sau đây là biến đổi hóa học?

A. Hòa tan muối ăn vào nước được dung dịch trong suốt.

B. Nến bị đun nóng chảy thành nến lỏng.

C. Cồn để trong lọ hở bị bay hơi bớt.

D. Đinh sắt để lâu trong không khí ẩm bị gỉ.

Câu 3. Phát biểu nào sau đây đúng về an toàn trong phòng thực hành hóa học?

A. Khi đun ống nghiệm nên hướng miệng ống về phía mình để dễ quan sát.

B. Pha loãng sulfuric acid đặc an toàn nhất bằng cách rót nhanh nước vào acid.

C. Có thể ngửi trực tiếp mọi hóa chất để nhận biết chúng.

D. Không hút hóa chất bằng miệng; phải dùng quả bóp cao su hoặc micropipette.

Câu 4. Một nguyên tử trung hòa có 19 proton, 22 neutron và 19 electron. Lấy $m_p = m_n = 1$ amu, $m_e = \dfrac{1}{1836}$ amu proton mang +e, electron mang −e, neutron không mang điện. Tách hết electron, không thay đổi hạt nhân. Phát biểu nào đồng thời đúng về điện tích còn lại và phần trăm khối lượng đã tách so với ban đầu, làm tròn ba chữ số thập phân?

A. Điện tích $-19e$ tách $0,025\%$ khối lượng.

B. Điện tích $+19e$ tách $0,025\%$ khối lượng.

C. Điện tích 0 tách $46,341\%$ khối lượng.

D. Điện tích $+19e$ tách $1,035\%$ khối lượng.

Câu 5. Chu kì 6 của bảng tuần hoàn gồm bao nhiêu nguyên tố?

A. 12 **B.** 33 **C.** 32 **D.** 8

Câu 6. Ion dương đơn nguyên tử khí M^{3+} có cấu hình electron trạng thái cơ bản $1s^2\,2s^2\,2p^1$. M trung hòa thuộc hai mươi nguyên tố đầu, được dùng bảng tuần hoàn để tra tên. Chỉ xét electron và nguyên tử trung hòa; không suy độ bền ion trong dung dịch. Bộ thông tin nào đúng theo thứ tự Z, tên nguyên tố, cấu hình trung hòa, số electron lớp ngoài cùng?

A. $Z = 8$, oxygen; $1s^2\,2s^2\,2p^4$ 6 electron lớp ngoài cùng

B. $Z = 8$, oxygen; $1s^2\,2s^2\,2p^1$ 3 electron lớp ngoài cùng

C. $Z = 5$, boron; $1s^2\,2s^2\,2p^1$ 3 electron lớp ngoài cùng

D. $Z = 8$, oxygen; $1s^2\,2s^2\,2p^4$ 8 electron lớp ngoài cùng

Câu 7. Theo nguyên lí Pauli, mỗi orbital của phân lớp 2p chứa được tối đa bao nhiêu electron?

A. 3 **B.** 2 **C.** 6 **D.** 1

Câu 8. Đóng góp của John Newlands cho bảng tuần hoàn là

A. gộp các nguyên tố có tính chất giống nhau thành từng bộ ba

B. nêu quy luật bát bộ: xếp theo khối lượng nguyên tử tăng dần thì tính chất lặp lại sau mỗi tám nguyên tố

C. nêu quy luật tính chất lặp lại sau mỗi ba nguyên tố

D. tách họ actini xuống thành hàng riêng ở cuối bảng tuần hoàn

Câu 9. Trong tiến trình nghiên cứu hóa học, bước "nêu giả thuyết" có nội dung là

A. Đưa ra dự đoán có thể kiểm tra được bằng thí nghiệm.

B. Chọn dụng cụ, hóa chất và cách đo phù hợp.

C. Tính toán, lập bảng, vẽ đồ thị và ước lượng sai số.

D. Nêu rõ câu hỏi cần trả lời.

Câu 10. Copper (Cu) nằm ở ô số 29, chu kì 4, nhóm IB. Nguyên tố ấy thuộc khối nào?

A. khối d **B.** khối f **C.** khối s **D.** khối p